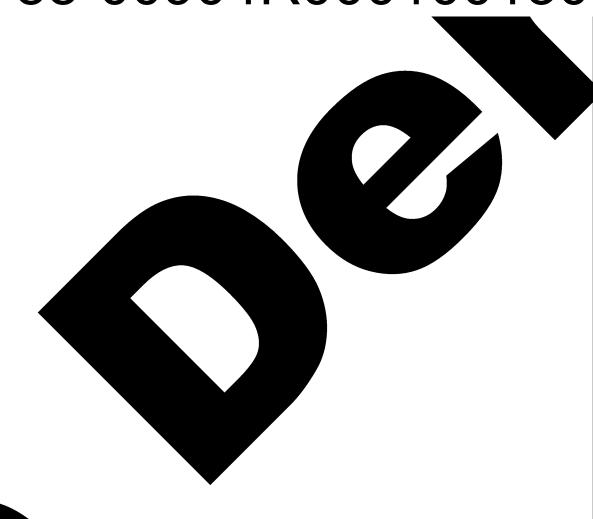
Approved For Release STAT 2009/08/31 :

CIA-RDP88-00904R000100130



Approved For Release 2009/08/31 :

CIA-RDP88-00904R000100130





Вторая Международная конференция Организации Объединенных Наций во примонению атомной эмергии в мирмых целях

A/CONF.15/P/23/S USSR ORIGINAL: RUSSIAN 25 YEAR RE-REVIEW

Не подлемит оглашению до официального сообщения на Конфоренция

ИСПОЛЬЗОВАНИЕ ФОСФОРНЫХ ЭФИРОВ ХОЛИНА, ЭТАНОЛАМИНА И СЕРИНА В СИНТЕЗЕ ФОСФОЛИПИЛОВ В ГОЛОВНОМ МОЗГУ

(Отдел онохимии Ин-та физиологии Академии наук Грузинской ССР, Тоилиси)

П.А.Кометиани, Л.К.Тиемеланьили у Т.А.Овсянко

фосфорние эфиры холина и этаноламина в инвотном организме встречаются как в свободном, так и связанном (в фосфолипидах) состоянии. Фосфорилсерия, находящийся с ними в близком биохимическом родстве, в свободном виде не найден. Он принимает участие в строении фосфолипидов и фосфопротеинов.

По нашим данным, в головном мозгу крыс содержится (в расчете на влажную ткань) в среднем около 3 мг≸ фосфорияхолина и 20 мг≸ фосфориязтаноламина. В головном мозгу собак содержание этих эфиров больше. Наиболее богато ими серое вещество больших полушарий (1).

Обнаруженная одним из нас реакция фосформлирования холина в препаратах головного мозга (2) подтверждается и данными других авторов (3). Нами выяснено, что холин фосформлируется при сопряженной реакции окисления цитрата, ацетата и глутамата в присутствии адениловой системы. Важно отметить при этом, что фосформлхолин используется в синтезе ацетилхолина. Этот факт также подтвержден недавно в исследовании Берри и Штотца (Ветту в. Stots,4).

Вопрос о непосредственном использовании фосфорных эфиров холина, этаноламина и серина в синтезе фосфолипидов, несмотря на ряд исследований, проведенных в этом направлении, все еще остается нерешенным. В особенности неизученным остается с этой стороны головной мозг — орган, который наиболее богат фосфолипидами. Исходя из того положения, что фосфор в фосфорилхолине и фосфорилэтаноламине обновляется быстрее фосфора фосфолипидов, а также имея в виду тот факт, что фосфорилхолин образуется в результате фосфорылирования холива, но не в результате распада

1.5%

фосфолипидов, нушпо думать, что эти соединения используются в синтезе фосфолипидов непосредственно. Против такого вывода, однако, говорят как старые исследования Чайкова (Chaikoff, 5), Чаргафа и Кестона (Chargaff a. Keston, 6), так и недавно полученные данные Корнберга и Прайцера (Kornberg a. Pricar, 7). Эти авторы склоняются к той мысли, что холин внедряется без предварительного фосфорилирования в дивциифосфатидиновую кислоту. Получены данные, которыми доказывается, что синтез фосфолипидов происходит путем эстерификации глицерофосфата жирной кислотой в присутствии аденозинтрифосфата и коэнзима А.

Даусон (8) поставил перед собой задачу выяснить пути образования фосфорилхолина в печени: образуется ли он в результате гидролиза фосфатидияхолина или же непосредственным фосфорилированием холина. Анализ кривых скорости внедрения меченого фосфора в фосфорилхолин и фосфатидияхолин привел Даусона к заключению, что фосфорилхолин не используется в синтезе фосфатидияхолина.

С другой стороны, Корнберг и Прайцер (9) пожазали, что фосфорихолин с двойной меткой по фосфору и по углероду в опитах с митохондриями печени внедряется в фосфатидилхолин без изменения сотношения активности углерода к активности фосфора. Кроме того, Родбел и Ханахан (Rodbell a. Hanahan, 10) выяснили, что фосфорияхолин включается в фосфатидиновую кислоту как целое с одновременным озвобождением неорганического фосфата.

Противоречие, которое создалось в вопросе об использовании фосфорилхолина и фосфорилутаноламина в синтезе фосфолипидов, находит объяснение в ведавно открытом Кеннеди и Вейссом (Кеппеду а. Weiss, 11) факте участия в синтезе фосфатидов цитидин-5-трифосфата. Как выясняется, фосфорилхолин в препаратах печени в присутствии цитидинтрифосфата непосредственно связивается с акцептором, образуя фосфатидилхолин. Кеннеди и Вейсс (П) предполагают, что в печени имеются два пути синтеза фосфатидилхолина. По первому пути холян принимает участие в синтезе в присут-

ствив аденозинтрифосфетс и корнрима А. В качестве промежуточного продукта образуются ацил-корнрим А и диацилфосфетидиновая кислота. Холив связивается в последней стадии синтера с диацилфосфетидиновая кислотой с образованием фосфетидилхолина (12). По второму пути фосфорилхолин непосредственно внедряется в диглицерид при помощи активирующего действия цитидинтрифосфета. Докерательством существования второго пути является тот фект, что продукт реакции колина с цитидинтрифосфетом цитидинфосфет-холин превращеется в фосфетидилхолин бистрее, чем холив. Можно ли полученные вышенарванными автороми донные перенести на нервную ткань, остается невыясненным.

Перед нами онла поставлена задача получить данные о путях синтеза фосфолипидов в головном мозгу, в частности разрешить вопрос непосредственного использования фосфорных эфиров холина, этаноламина и серина в синтезе фосфолипидов.

<u>Методика исследования</u>

Определение радиовктивности разных фракций фосфорных соединений производилось в установке Б бета-счетчиком согласно указаниям Смирнова (13).

Фракционирование фосфорных соединений производилось по Шмидту и Тангаузеру (Schmidt, a. Thanhauser, 14), по прописи Ивановой и Правдиной (15), а также Даусона (16,17).

Индивидуальные представители фосфолипидов выделялись в основном по прописи Даусона (I6) и Норманив и Даусона (Normann a. Dauson, 18). С целью устранения ошибки, вызываемой загрязнением сопутствующих веществ, нам пришлось изменить методику. Фосфатидилогрин нами определялись электрофоретицилогрин нами определялись электрофоретическим выделением соответственно глицерилфосфорилотаноламина и глицерилфосфорилогрина. Вышеназванные фосфолипиды подвергались фракционному гидролизу щелочью. Очищенный от балласта гидролизат доводился до малого объема и наносился в виде черты на бумагу шириной 4,5 см и длиной 36 см (из расчета 0,4 г мозга на одну бумагу). Электрофорез производился в ацетатно-пиридимовом буфере при рН=4,6 в продолжение 4 часов при напряжении 300 в и силе тока I,5-2 ма. Местонахождение глицерилфосфорилотаноламина и глицерилфосфорилоерина определялось нингидрином. Пятна на бумаге вырезались, экстрагировались водой и в экстванто

683

с одной сторони, содержание V^{-k} , а с другой, V^{2k} . Отандартом служили приготовление нами из фосфолицидов головного мозга препарати гладери просредняютаноламина и глицери просформи серина. Индивидуальные фосфолицида одли виделени по Даусону (19). Гидролиз фосфолицида одли виделения двойних эфиров серина и этаноламина производился двухвористой ртутью.

Вочений по фосфору фосфорилотоноломии и фосфорилхолии ошли синтезированы по прописи Рилея (Riley, 20). серин видоизмененнам нами методом Левина и Шормюллера (Levene a. Schormuller, 21). Для синтева фосфорилсерина ми Орали 50 мкюри меченной по фосфору фосфорной кислоты и разбавляли се 10 г тщательно обезвоженной ортофосфорной кислотой. Смесь разогревали до выпадения белой мути, что указывало на переход части фосфорной кислоты в метафосфорную кислоту. В эту еще теплую смесь добавляли 2 г серина (заранее высушенного над окисью фосфора) и тщательно размешивали до полного его растворения. После охлаждения в сосуд доозвляли пентоксид фосфора в количестве 2 г. После этого сосуд плотно закрывали и оставляли при комнатной температуре 2 суток. В остальном мы следовали оригинальному методу (21).

Количественное определение фосфорных эфиров холина и этаноламина производилось методом распределительной хроматографии на
бумаге. В качестве растворителя брали смесь оутилового спирта,
уксусной кислоти и води в отношении 5:1:4. Пятно фосфорилхолина
проявлялось последовательной обработкой растворами сульфосалициловой кислоти и треххлористого железа, а пятно фосфорилэтанолвмина нингидрином. В вышеприведенном растворителе эти соединения
не разделяются. Поэтому определение фосфора дает их суммарное
содержание, определение холина — содержание фосфорилхолина, а
определение своюодноя аминной группы нингидрином — содержание
фосфорилэтаноламина (последние два определения служат проверкой
первого).

Идентификация фосфорных эфиров холина и этаноламина производилась также совпадением локализации пятен и радиоактивности после хроматографирования на бумаге меченых соединении (22).

Суспензия гоновного мозга в виде 10≠ гомогенате готовилась в приборе Поттера. Гомогенат разбавлялся равним объемом смеси, содержащей в консучной концентрации: вероналовий буфер рН=7,2, 0,4 м, фосфатный буфер рН=7,2, 0,001 м, одениловая кислота -

О,001М, хлористый магний О,017 М, фтористый натрий - О,019 М, глутамат - О,02 М. Общий объем реакционной смеси был равен 10 мл. Смесь инкубировалась 2 часа в аэробных условиях.

Полученные данные и их обсуждение

Как известно, фосфолипиды не отличаются большой скоростью обновления (23,24). В связи с изучением этого вопроса было установлено, что в печени скорость обновления фосфора в фосфорилхолине и в фосфорилэтиноламине больше скорости обновления фосфолипинов. Это положение закономерно и для головного мозга (25).

Для того, чтобы иметь представление о различии в интенсивности обновления фосфорных эфиров холина и этаноламина в разных органох животного организма, мы поставили опыты но крысах. Подопытным животным вводился РЗС (50-100 мккори), а РЗГ (5-10 мг на кылограмм веса) в виде фосфата натрия. Спустя 3 часа после подкожного введения радиоактивного фосфора животные умертвлялись обезглавливанием, моэг быстро извлекался из черепной коробки и производился анализ. Ниже в табл. І приведены сравнительные данные относительной удельной активности фосфорилхолина и фосфорилэтаноламина в сердечной и скелетной мышцах, головном мозгу, печени, селезенке и почках.

Таблица 1
Относительная удельная активность суммы фосфорных эфиров холина и этаноламина в разных органах крыс спустя 3 часа после подкожного введения радиоактивного фосфора

Органы	Относительная удельная активность	
Скелетные мышцы	3 I ,0	
Сердечная мышца	32	
Головной поэг	110	
Д норы	73	
Селезенка	46	
Почки	35	

Относительния удельная активность фосфорных эфиров здесь и ниже нами вычислялась из отношения:

относительная уд. вктивность = $\frac{\text{уд.активность соединения x 100}}{\text{уд.активность неорганического}}$ фосфата

Как видно из данных табл. I, скорость обновления интересурцих нас соединений оказалась наибольшей в головном мозгу. Аналогичная картина была получена в опытах с кроликами и собаками.

В следующей серии опитов была поставлена задача вияснить скорость обновления фосфора в фосфорилхолине и фосфорилэтаноламине сравнительно с другими фосфорными соединениями головного мозга. Опыты были поставлены на собаках. P^{32} вводился подкожно (в количестве 50-100 мккюри) совместно с P^{31} (в количестве 5-10 мг на P^{31} кг живого веса). Анализ фосфорных соединен й производился спустя 24 часа после введения.

Таблица 2

Относительная удельная активность фосфорных соединений головного мозга собак после подкожного введения меченного по фосфору неорганического фосфата. Анализ предзведен спустя 24 часа после введения

Фракции фосфора				
Кислото- растворимая	Фосфати ди- холин и фос- фатидилэта- ноламин	∳осфоли- пидная	Рибонук- леино- вая	Фосфопро- теиновая
57,7	23,5	9,6	9,8	110,9

Данные табл. 2 дают право заключить, что по скорости обновления в головном мозгу фосфорилхолин и фосфорилэтаноламин стоят впереди фосфолипидов и рибонуклеиновой кислоты, но уступают фосфопротеинам.

Если исходить из того положения, что скорость обновления фосфорных эфиров холина и этаноламина больше скорости обновления фосфолипидов, то нужно допустить, что эти соединения получаются не в результате распада фосфолипидов, а непосредственным фосфорилированием холина и этаноламина.

Таблица 3

Удельная активность фосфорных соединений (число импульсов х ×10⁻³/мг Р) после суоокципитального введения кроликам меченого неорганического фосфата, меченых фосфорилхолина и фосфорилэтаноламина. Анализ произведен спустя 5 часов после введения

Введение меченого Фракции фосфора	Неоргани- ческого фосфата	Фосфорил- холина	空 ос форил- этаноламина
Общая липидная Росфотидилхолина	8,1 9,8	2 , 5 8 , 8	<u>-</u>
Отношение: фосфатидилжолин	1,1	3,5	-
Общая кефалиновая	25,6	:	10,5
Фосфатидилэта но ла м ин	9,3		8,8
Отношение: фосфатидилэта- ноламин общая кефалиновая	0,36		0,84

В табл. З приведены результаты нескольких характерных опытов, полученных отдельно с введением меченого неорганического
фосфата, меченого фосфорилхолина и меченого фосфорилэтаноламина.

В опыте с введением меченого неорганического фосфата отношение удельной активности фосфатидилхолина к удельной активности

общей липидной фракции равно 1,1, а в опыте с введением меченого фосфорилхолина это отношение равно 3,5. С другой стороны, в опыте с неорганическим фосфатом отношение удельной активности фосфатидилэтаноламина к общей кефалиновой фракции равно О,36, а в опыте с введением меченого фосфорилэтаноламина это отношение равно О,84. Более высокое отношение, которое устанавливается в опытах с фосфорилхолином и фосфорилэтаноламином, указывает на то обстоятельство, что эти соединения могут быть использованы непосредственно в синтезе соответственно фосфатидилхолина и фосфатидилэтаноламина.

Вопрос использования фосфорилсерина в синтезе фосфатидилсерина и фосфопротеинов экспериментально до последнего времени не
был изучен. Предпринятое нами в этом направлении исследование дало нам определенный ответ. Полученные данные позволяют утверждать,
что фосфорилсерин как целое, без предварительного распада, используется в синтезе фосфатидилсерина, но не фосфопротеинов.

Техника постановки опытов была аналогична таковой в опытах с фосфорилхолином и фосфорилэтаноламином. Меченый фосфорилсерин вводился кроликам субокципитально в количестве 3 мккюри на животное.

Спустя 5 часов после введения меченых соединений под эфирным наркозом вскрывалась черепная полость и извлекался мозг. Определялась радиоактивность следующих фракций: общей фосфолипидной, общей кефалиновой, лецитиновой и отдельных представителей кефалиновой фракции-фосфатидилсерина и фосфатидилэтаноламина.

Предварительные опыты с субокципитальным введением меченого фосфорилсерина и меченого неорганического фосфата показали, что соотношение активности фосфора кефалиногой фракции к общей фосфолипидной в опытах с фосфорилсерином всегда было больше, чем в опытах с введением неорганического фосфата. С целью выяснения, за счет какого представителя кефалиновой фракции получилась высокая активность, в дальнейших опытах определялась активность отдельных представителей этой фракции, а именно фосфатидилсерина и фосфатидилэтаноламина.

Данные одного из вышеуказанных опытов приведены ниже в табл. 4

Удельная активность отдельных представителей фосфолипидов (число импульсов х 10⁻³/мгР) после суоокципитального введения кроликам меченого неорганического фосфата и меченого фосфорилсерина. Анализ произведен спустя 5 часов после введения

В	еинедение Отонерем	Неорганического фосфата	Фосфорилсерина
Фракции			
Фосфолипиды		4,0	5 , .L
Кефалины		3,3	5,1
Фосфатидилу	олин	5,0	3,4
Фосфатидилэ	та ноламин	5,5	1,3
Фосфатидилс	ерин	1,6	17,0
Отношение:	фосфатидилсерин кефалины	0,5	10,6

Как видно из данных табл. 4, удельная активность фосфатидилсерина в опытах с введением меченого фосфорилсерина значительно превышает его активность в опытах с неорганическим фосфатом. В то время когда отношение удельной активности фосфатидилсерина к удельной активности кефалинов в опытах с введением меченого фосфорилсерина равно 10,6, в опытах с меченым неорганическим фосфатом оно равно лишь 0,5. Отсюда нужно сделать заключение, что фосфорилсерин непосредственно используется в синтезе фосфатидилсерина.

Опыты, где выяснялась возможность использования фосфорилсерина в синтезе фосфопротеинов, дали отрицательный ответ. Удельная активность фосфопротеиновой фракции в опытах с введением меченого фосфорилсерина показала величину, в 20 раз меньшую, чем в опытах с неорганическим фосфором.

Фосфорилхолин, фосфорилэтаноламин и фосфорилсерин представ-

ляют полярные соединения с несимметричным распределением зарядов в своей молекуле. Такого рода соединения имеют большое влияние на физико-химическое состояние липопротеннов протоплазмы. Хокин и Хокин (Hokin a. Hokin, 26) обнаружили, что ацетил-холин в несколько раз усиливает внедрение меченого неорганического фосфата в фосфолипиды в суспензиях головного мозга. Имея в виду этот факт, мы поставили перед собой задачу выяснить, окажет ли аналогичный эффект фосфорилхолин. Опыты были поставлены с гомогенатом головного мозга. Холин, ацетилхолин и фосфорилхолин брали в конечной концентрации 0,5 х 10⁻⁴м. После двухчасового инкубирования с меченым неорганическим фосфатом активностью 20 мккори в аэробных условиях определялась активность разных фракций фосфорных соединений. Ниже приводятся результаты одного из подобных опытов.

Таблица 5
Влияние ацетилхолина, фосфорилхолина и холина на скорость внедрения меченого неорганического фосформа в фосфолипиды головного мозга (удельная активность — число импульсов × х 10⁻³/мгР)

Фракции фосфора Реакционная среда +	Оощая липидная	кефа линовая	Фосфатидил- холиновая
P ³²	16	12	I
P ³² + ацетилхолин	32	31	2
P ³² + фосфорилхолин	8	7	0,7
P ³² + холин	25	18	1,4

Из данных таол. 5 выясняется, что ацетилхолин, а также холин положительно влияют на скорость внедрения меченого неорганическото фосфора в фосфолипиды. Это сказывается как в активности общей фосфолипидной, так и кефалиновой фракции и фракции лецитина. Фосфорилхолин, наоборот, оказал тормозящее влияние на внедрение меченого неорганического фосфата. Активность как лецитиновой, так и общей кефалиновой и общей липидной фракций в присутствии

фосфорилхольна оказалась значительно сниженией. Этот факт также указывает на предпочтительное использование в головном мозгу фосфорилхолина по сравнению с неорганическим фосфатом в синтезе фосфолипидов.

Заключение

Суммируя полученные нами данные при исследовании обмена фосфорных эфиров холина, этаноламина и серина в головном мозгу, мы приходим к следующему заключению:

- 1) фосфорилхолин образуется в головном мозгу первичным путем в результате фосфорилирования холина:
- 2) фосфорилхолин, фосфорилэтаноламин и фосфорилсерин могут быть использованы в синтезе соответственных фосфолипидов непосредственно без предварительного гидролиза:
- 3) фосфорилсерин в синтезе фосфопротейнов без предварительного гидролиза не используется:
- 4) фосфорилхолин в головном мозгу тэрмозит внедрение неорганического фосфати в фосфолипиды.

Литература

- Ткешелашвили Л.К., Количественное распределение фосфорилхолина и фосфорилэтаноламина в животном организме. Сообщ. Акад. наук Грузинской ССР, 1955, 17, 711
- 2. Кометивни П.А., Образование и превращения фосфорилхолина в процессе синтеза ацетилхолина в экстрактах головного мозга. Биохимия, 1952, <u>47</u>, <u>408</u>
- 3. Wittenberg J.a. Kornberg A., Choline phosphoxinase, J.Biol. Chem., 1953, 202, 431
- 4. Berry J.a. Stotz E., Role of phosphorylcholine in acetylcholine synthesis, J.Biol.Chem., 1956, 218,871
- 5. Chaikoff J., The application of labelling agents to the study of phospholipid metabolism, Physiol. Rev., 1942, 22, 291
- 6. Chargaff E. a. Keston A., The metabolism of aminosthyl-phosphoric acid followed by means of radioactive phosphorus isotope, J. Biol. Chem., 1944, 134, 515
- 7. Kornberg A. a. Pricer W., Enzymatic synthesis of the coenzyme A derivatives of long chain fatty acids, J.Biol.Chom., 1957 204, 329

663

- 8. Dawson R., Studies on the phosphorylcholine of rat liver, Blochem.J., 1956, 62, 693
- 9. Kornberg A. a. Pricer W., Studies on the ensymmtic synthesis of phospholipides, Feder. Proc., 1952, 11,242
- 10. Rodbell M. a. Hanaha D., Lecithin synthesis in liver, J. Biol. Chem., 1955, 214, 607
- 11. Kennedy E. a. Weiss S., Cytidine diphosphate choline a new intermediate in lecithin biosynthesis, J.Amer.Chem. Soc., 1955, 77.250
- 12. Kennedy E., Synthesis of phosphutides in isolated mitochondria
 I., J.Biol.Chem., 1953, 201,399 a Takke Incorporation
 of choline into lecithin, J.Biol.Chem., 1954,209, 525
- 13. Смирнов А.А., О методике измерения активности изотопа фосфора P^{32} . Биохимия, 1953, 18, 223
- 14. Schmidt G.a. Thanhauser S., A method for determination of desoxyribonucleic acid, ribonucleic acid, and phosphoproteins in animal tissues, J.Biol.Chem., 1945, 161,83
- 15. Иванова Т.Н. и Правдина Н.И., К вопросу о методах определения скорости обновления нуклеиновых кислот в ткани мозга, Докл., 1954, 95, 845
- 16. Dawson R., The incorporation of labelled phosphate into the lipids of a brain dispersion, Biochem.J., 1953, 55,507
- 17. Dawson R., The measurement of P³² labelling of individuall kephalins and lecithin in a small sample of tissue, Bioch.Biophys.Acta,1954, 14,374
- 18. Normann J.a. Dawson R., A method for measuring the deposition of P³² in phosphatidylethanolamine and its application to the rat-brain tissue, Bioch. J., 1953, <u>54</u>, 396
- 19. Dawson R., Studies on the labelling of brain phospholipides with radioactive phosphorus, Biochem. J., 1954, 57,237
- 20. Riley R., Metabolism of phosphorylcholine: I Synthesis of calcium phosphorylcholine chloride containing the radio-active isotope P³², J.Amer.Chem.Soc., 1944, <u>66</u>,512
- 21. Levene P. a. Schormüller S., Synthesis of the phosphoric esters of hydroxyamino acids II The synthesis of dl-serine-phosphoric acid. J. Biol. Chem. 1934. 105.547

- 22. Ткемеламвили Л.К., Количественное распределение и скорость обновления фосфорилхолина и фосфорилэтаноламина в жив г- ном организме. Труды Ин-та физиологии Академии наук Грузинской ССР, 1956, 10, 317
- 23. Влядимров Г.Е., Функциональная биохипия мозга, Физиол. ж., 4953, 39, 3
- 24. Крепс Е.М., Фосфолипиды в нервной ткани, Усп.совр.биол., 1956, 41, 261
- 25. Кометнани П.А., Исследование распределения и превращений фосфорилхолина, этаноламинфосфата и глутаминовой кислоты в головном мозгу. Сб. Биохимия нервной системы, Киев, 1954. стр. 98
- 26. Hokin M. a. Hokin L., Effects of acetylcholine of phosphat turnever in phospholipides on brain cortex in vitro, Biochem, Biophys. Acta, 1955, 16,229